## METHOD FOR BONDING ADHEREND

Publication number: JP2001311056

**Publication date:** 

2001-11-09

Inventor:

ANDO KATSUHIRO; TAKASE JUNJI; KAWAKUBO

**FUMIO** 

Applicant:

KANEGAFUCHI CHEMICAL IND

Classification:

- international: C08G65/336; C08L23/08; C09J5/00; C09J5/06;

C09J123/26; C09J171/02; C08L23/26; C08L63/00; C08L71/00; C08L71/02; C08G65/00; C08L23/00; C09J5/00; C09J5/06; C09J123/00; C09J171/00;

C08L63/00; C08L71/00; (IPC1-7): C09J5/00; C08F8/42; C08G59/40; C08G65/336; C09J123/26; C09J133/06; C09J163/00; C09J171/02; C09J183/04; E04F13/08

- european:

C08G65/336; C08L23/08; C09J5/00; C09J5/06;

C09J123/26; C09J171/02

Application number: JP20000130556 20000428 Priority number(s): JP20000130556 20000428

Also published as:



EP1279709 (A1) WO0183629 (A1) US2004074598 (A

Report a data error he

## Abstract of **JP2001311056**

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method for bonding an adherend to a substrate without open time and with no need of temporal tacking after coating the adherend and/or substrate with an adhesive. SOLUTION: This method for bonding an adherend to a substrate is characterized by comprising needing to temporal tacking after coating the adherend and/or substrate with a curable composition comprising a least one component selected from the group consisting of (A) a reactive silicon group-containing polyoxyalkylene-based polymer, (B) a reactive silicon group-containing saturated hydrocarbon-based polymer, (C) a copolymer with the molecular chain substantially composed of at lest one kind of acrylic alkyl ester unit and/or methacrylic alkyl ester unit, and (D) an epoxy resin, and having a precure viscosity of >=10,000 Pa.s determined using a B8U-type viscometer in accordance with JIS K-7117 (using a No.7 rotor, at 0.5 rpm, at an ambient temperature of 23 deg.C).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

## (19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-311056 (P2001-311056A)

(43)公開日 平成13年11月9日(2001.11.9)

兵庫県神戸市須磨区北落合5丁目21-17

(51) Int.Cl.7	識別記号	FI	テーマコート*(参考)
C O 9 J 5/00		C 0 9 J 5/00	2 E 1 1 0
C08F 8/42		C 0 8 F 8/42	4J005
C 0 8 G 59/40		C 0 8 G 59/40	4J036
65/336		65/336	4J040
C 0 9 J 123/26		C 0 9 J 123/26	4 J 1 O O
	水精查審	未請求 請求項の数15 OL	(全 13 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願2000-130556(P2000-130556)	(71)出願人 000000941 鐘淵化学工業	株式会社
(22)出願日	平成12年4月28日(2000.4.28)		北区中之島3丁目2番4号
		(72)発明者 安藤 克浩	大久保町大久保町996-103
		(72)発明者 高瀬 純治	
		兵庫県明石市	西明石町5丁目5-20
		(72)発明者 川久保 文夫	

最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 被着体の接着方法

## (57)【要約】

【課題】 被着体を下地に接着させる場合において、接着剤を被着体および/または下地に塗布後、オープンタイム無しで仮止めすることなく接着できる接着方法を見出すこと。

【解決手段】 (A) 反応性ケイ素基含有ポリオキシアルキレン系重合体、(B) 反応性ケイ素基含有飽和炭化水素系重合体、(C) 分子鎖が、実質的に1種または2種以上のアクリル酸アルキルエステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキル単量体単位からなる共重合体、(D) エポキシ樹脂、からなる群から選択される1又は2以上を含有し、かつ硬化前の粘度がJIS К-7117に準拠したB8U形粘度計(回転ローターNo.7を使用し、回転数0.5rpmで、23℃雰囲気下)で10,000Pa・s以上を示す硬化性組成物を使用して、塗布後仮止めすることなく被着体を接着することを特徴とする接着方法。

### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)反応性ケイ素基含有ポリオキシア ルキレン系重合体、(B)反応性ケイ素基含有飽和炭化 水素系重合体、(С)分子鎖が、実質的に1種または2 種以上のアクリル酸アルキルエステル単量体単位および **/またはメタクリル酸アルキル単量体単位からなる共重** 合体、(D)エポキシ樹脂、からなる群から選択される 1又は2以上を含有し、かつ硬化前の粘度がJIS K\*

1

 $-(Si(R_{3-b}^1)(X_b)O)_mSi(R_{3-a}^2)X_a$  (1)

(式中R¹およびR¹は同一または異なる炭素数 1 から 2 10 徴とする請求項 1 ~ 8 記載の接着方法。 0のアルキル基、炭素数6から20のアリール基、炭素 数7から20のアラルキル基または(R),SiO-で示されるトリオルガノシロキシ基を示し、R1または R'が二個以上存在するとき、それらは同一であっても よく、異なっていてもよい。ととでR'は炭素数1から 20の一価の炭化水素基であり3個のR'は同一であっ てもよく、異なっていてもよい。Xは水酸基または加水 分解性基を示す。aは0、1、2または3を、bは0、 1、または2をそれぞれ示し、a+∑b≥2を満足する ものとする。また $\mathbf{m}$ 個の $\mathbf{S}$   $\mathbf{i}$   $(\mathbf{R}^1, \mathbf{J})$   $(\mathbf{X}, \mathbf{b})$   $\mathbf{O}$ 基におけるりについて、それらは同一であってもよく、 異なっていてもよい。mは0から19の整数を示す。) で表されることを特徴とする請求項1記載の接着方法。

【請求項3】 (A) 成分であるポリオキシアルキレン 系重合体の主鎖骨格が、ポリオキシプロピレンから成る ことを特徴とする請求項1又は2記載の接着方法。

【請求項4】 (B)成分である飽和炭化水素系重合体 の主鎖骨格が、ポリイソブチレンから成ることを特徴と する請求項1~3記載の接着方法。

【請求項5】 (C)成分が、分子鎖が実質的に(a) 炭素数1~8のアルキル基を有するアクリル酸アルキル エステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキ ルエステル単量体単位と(b)炭素数10以上のアルキ ル基を有するアクリル酸アルキルエステル単量体単位お よび/またはメタクリル酸アルキルエステル単量体単位 とからなる共重合体である請求項1~3記載の接着方 法。

【請求項6】 (C)成分が、シロキサン結合を形成す ることによって架橋しうるケイ素含有基を有する共重合 体である請求項5記載の接着方法。

【請求項7】 硬化性組成物が(A)、(B)、および /または(C)成分100重量部に対し、(E)シラン カップリング剤を1~20重量部含むことを特徴とする 請求項1~6記載の接着方法。

【請求項8】 硬化性組成物が(A)、(B)、および /または(C)成分100重量部に対し、(F)硬化触 媒を0.1~15重量部含むことを特徴とする請求項1 ~7記載の接着方法。

【請求項9】 硬化性組成物が(D)成分100重量部

\*-7117に準拠したB8U形粘度計(回転ローターN o. 7を使用し、回転数0.5rpmで、23℃雰囲気 下)で10,000Pa・s以上を示す硬化性組成物を 使用して、塗布後仮止めすることなく被着体を接着する ことを特徴とする接着方法。

【請求項2】 (A)、および/または(B)成分の反 応性ケイ素基が、一般式(1):

【請求項10】 硬化性組成物が(A)、(B)、およ び/または(C)成分100重量部に対し、(H)平均 粒子径が0.1μm以下の充填材を100~300重量 部含有することを特徴とする請求項1~9記載の接着方 法。

【請求項11】 硬化性組成物が(A)、(B)、およ び/または(C)成分100重量部に対し、(I)チキ ソ性付与剤を0.1~50重量部含有することを特徴と する請求項1~10記載の接着方法。

20 【請求項12】 硬化性組成物が(A)、(B)、およ び/または(C)成分100重量部に対し、(J)可塑 剤を20~300重量部含有することを特徴とする請求 項1~11記載の接着方法。

【請求項13】 (J)成分が高分子量可塑剤であると とを特徴とする請求項12記載の接着方法。

【請求項14】 被着体が建材パネルであることを特徴 とする請求項1~13記載の接着方法。

(A) 反応性ケイ素基含有ポリオキシ 【請求項15】 アルキレン系重合体、(B) 反応性ケイ素基含有飽和炭 30 化水素系重合体、(C)分子鎖が、実質的に1種または 2種以上のアクリル酸アルキルエステル単量体単位およ び/またはメタクリル酸アルキル単量体単位からなる共 重合体、(D)エポキシ樹脂、からなる群から選択され る1又は2以上を含有し、かつ硬化前の粘度がJIS K-7117に準拠したB8U形粘度計(回転ローター No. 7を使用し、回転数 O. 5 r p mで、2 3 ℃雰囲 気下)で10,000Pa・s以上を示す硬化性組成 物。

## 【発明の詳細な説明】

## [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、特定の硬化性組成 物により、塗布後仮止めすることなく被着体を下地に接 着でき、養生後は十分な接着強度が得られる接着方法に 関する。また、本組成物の使用により、ノンプライマー でも無機質材料や金属、プラスチック等への良好な接着 性が得られる接着方法に関する。

## [0002]

【従来の技術】下地との接着はこれまで種々の接着剤が 使用されてきた。接着剤の具体例としては、溶剤形ゴム に対し、(G)硬化剤を5~100重量部含むことを特 50 系接着剤、エマルション系接着剤、エポキシ樹脂系接着

4

剤等が挙げられる。

【0003】溶剤形ゴム系接着剤は、塗布後一定時間のオープンタイムを取ることで、仮止めすることなく、被着体を下地へ貼り合わせることができる。しかしながら、該接着剤は溶剤を含むことから、人体への毒性や引火による火災の危険がある等の欠点があった。

3

【0004】溶剤問題を解決する為、水性エマルション 形接着剤の検討が行われたが、初期接着力が弱く、また 仮止めが必要であることもあり、現状では満足されるレベルにはない。また、特開平3-263478号公報で 10は、新たな無溶剤系コンタクト型接着方法が提案されている。これは、加水分解性ケイ素基含有ポリオキシアルキレン系重合体と加水分解性ケイ素基含有(メタ)アクリル酸エステル共重合体から成る湿気硬化型接着剤を用いるものであり、溶剤型ゴム系接着剤と同様、所定のオープンタイムをとった後、接着物を仮止めすることなく貼り合わせることができる。しかしながら、該接着剤の場合は所定のオープンタイムを取る必要があり、直ちに固定できないのが問題であった。

【0005】オープンタイムの短縮については、特開平 204-312671号公報にて新たな無溶剤系の接着方法が提案されている。これは、両面粘着テープと無溶剤マスチック形接着剤とを併用するものである。両面粘着テープによりボードを下地に即仮固定できることから、オープンタイム、仮止めとも不要となる。また、永久固定は無溶剤形接着剤で行うことから、溶剤臭の問題も生じないというものである。しかしながら、該接着方法では、下地に不陸があった場合、両面粘着テープの接触が不十分となって被着体がズレたりすることや、一枚の被着体を接着するのに、粘着テープの貼り付け作業と接着\*30

 $-(Si(R_{2-b})(X_b)O)_mSi(R_{3-a})X_a$ 

(式中R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は同一または異なる炭素数 1 から 2 0のアルキル基、炭素数 6 から 2 0のアリール基、炭素数 7 から 2 0のアラルキル基または(R<sup>2</sup>)。S i O で示されるトリオルガノシロキシ基を示し、R<sup>1</sup>または R<sup>2</sup>が二個以上存在するとき、それらは同一であっても よく、異なっていてもよい。ここでR<sup>2</sup>は炭素数 1 から 2 0の一価の炭化水素基であり 3 個の 1 は同一であってもよく、異なっていてもよい。 1 なは水酸基または加水分解性基を示す。 1 は 1 ない、1 ない。 1 ない、1 ない。 1 ない。

【0010】更に好ましい実施態様としては、(A)成分であるポリオキシアルキレン系重合体の主鎖骨格が、ポリオキシプロピレンから成ることを特徴とする前記いずれか記載の接着方法に関する。

\*剤の塗布作業を行わなければならないといった手間の問題があった。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】このような状況において、塗布後仮止めすることなく、またオープンタイムを取らず、さらに作業性をも改善した、被着体を下地に接着できる接着方法が望まれていた。

[0007]

【課題を解決するための手段】これらの課題を解決する 為、本発明者らが鋭意検討を行ったところ、特定の組成 でかつ特定の粘度を有する硬化性組成物の使用により、 塗布後仮止めすることなく、オープンタイムを取らず、 かつ作業性をも改善した被着体の下地への接着方法を見 出し、本発明を完成させるに至った。

【0008】即ち本発明の第1は、(A) 反応性ケイ素基含有ポリオキシアルキレン系重合体、(B) 反応性ケイ素基含有飽和炭化水素系重合体、(C) 分子鎖が、実質的に1種または2種以上のアクリル酸アルキルエステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキル単量体単位からなる共重合体、(D) エポキシ樹脂、からなる群から選択される1又は2以上を含有し、かつ硬化前の粘度がJIS K-7117に準拠したB8U形粘度計(回転ローターNo.7を使用し、回転数0.5rpmで、23℃雰囲気下)で10,000Pa・s以上を示す硬化性組成物を使用して、塗布後仮止めすることなく被着体を接着することを特徴とする接着方法に関する。

【0009】好ましい実施態様としては、(A)、および/または(B)成分の反応性ケイ素基が、一般式(1):

 $(R^2_{\mathfrak{z}_{-\mathfrak{a}}}) X_{\mathfrak{a}} \qquad (1)$ 

【0011】別の更に好ましい実施態様としては、

(B) 成分である飽和炭化水素系重合体の主鎖骨格が、 ポリイソブチレンから成ることを特徴とする前記いずれ か記載の接着方法に関する。

【0012】別の更に好ましい実施態様としては、

(C)成分が、分子鎖が実質的に(a)炭素数1~8のアルキル基を有するアクリル酸アルキルエステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキルエステル単量体単位と(b)炭素数10以上のアルキル基を有するアクリル酸アルキルエステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキルエステル単量体単位とからなる共重合体である前記いずれか記載の接着方法に関する。

【0013】更に好ましい実施態様としては、(C)成分が、シロキサン結合を形成することによって架橋しろるケイ素含有基を有する共重合体である前記いずれか記載の接着方法に関する。

【0014】別の更に好ましい実施態様としては、硬化性組成物が(A)、(B)、および/または(C)成分50 100重量部に対し、(E)シランカップリング剤を1

~20重量部含むことを特徴とする前記いずれか記載の 接着方法に関する。

【0015】別の更に好ましい実施態様としては、硬化 性組成物が(A)、(B)、および/または(C)成分 100重量部に対し、(F)硬化触媒を0.1~15重 量部含むことを特徴とする前記いずれか記載の接着方法 に関する。

【0016】別の更に好ましい実施態様としては、硬化 性組成物が(D)成分100重量部に対し、(G)硬化 剤を5~100重量部含むことを特徴とする前記いずれ 10 か記載の接着方法に関する。

【0017】別の更に好ましい実施態様としては、硬化 性組成物が(A)、(B)、および/または(C)成分 100重量部に対し、(H)平均粒子径が0.1 μm以 下の充填材を100~300重量部含有することを特徴 とする前記いずれか記載の接着方法に関する。

【0018】別の更に好ましい実施態様としては、硬化 性組成物が(A)、(B)、および/または(C)成分 100重量部に対し、(Ⅰ)チキソ性付与剤を0.1~ 50重量部含有することを特徴とする前記いずれか記載 20 の接着方法に関する。

【0019】別の更に好ましい実施態様としては、硬化 性組成物が(A)、(B)、および/または(C)成分 100重量部に対し、(J)可塑剤を30~200重量 部含有することを特徴とする前記いずれか記載の接着方 法に関する。

【0020】更に好ましい実施態様としては、(J)成 分が高分子量可塑剤であることを特徴とする前記いずれ か記載の接着方法に関する。

体が建材パネルであることを特徴とする前記いずれか記 載の接着方法に関する。

【0022】本発明の第2は、(A)反応性ケイ素基含 有ポリオキシアルキレン系重合体、(B)反応性ケイ素 基含有飽和炭化水素系重合体、(C)分子鎖が、実質的 に1種または2種以上のアクリル酸アルキルエステル単 量体単位および/またはメタクリル酸アルキル単量体単 位からなる共重合体、(D)エポキシ樹脂、からなる群 から選択される1又は2以上を含有し、かつ硬化前の粘\*

 $-[Si(R_{2-b})(X_b)O]_mSi(R_{3-a})X_a$  (1)

(式中R¹およびR¹は同一または異なる炭素数1から2 0のアルキル基、炭素数6から20のアリール基、炭素 数7から20のアラルキル基または(R'),SiO-で示されるトリオルガノシロキシ基を示し、R<sup>1</sup>または R'が二個以上存在するとき、それらは同一であっても よく、異なっていてもよい。ここでR'は炭素数1から 20の一価の炭化水素基であり3個のR'は同一であっ てもよく、異なっていてもよい。X1は水酸基または加 水分解性基を示す。aは0、1、2または3を、bは

\*度がJIS K-7117に準拠したB8U形粘度計 (回転ローターNo. 7を使用し、回転数 O. 5 r p m で、23 ℃雰囲気下)で10,000Pa·s以上を示 す硬化性組成物に関する。

6

#### [0023]

【発明の実施の形態】本発明における被着体の接着方法 は、接着剤組成物を被着体および/または下地に塗布し た後、オープンタイムを取ることなく直ちに被着体を下 地に貼り付けることができ、仮止めする必要のないもの である。本発明が適用される被着体としては、各種工業 材料、土木材料、建築材料等が挙げられるが、中でも建 築材料として使用される建材パネルが、取り扱い易さや 接着性、耐久性の点で好ましい。

【0024】建材パネルは、例えば、セメント板、窯業 系サイディングボード、スレート板、プラスチック化粧 ボード、パーティクルボード、合板、石膏ボード、人造 大理石、天然石材、タイル、装飾ガラス、金属パネル等 が挙げられる。また、これら被着体を貼り合わせる下地 としては、コンクリート、パーライト板、ハードボー ド、モルタル、スレート、PC板、ALC板、珪酸カル シウム板、石膏ボード、タイル等の無機質系下地、合板 等の木質系下地、スタッド、ランナー等の金属系下地等 が挙げられる。

【0025】本発明の硬化性樹脂組成物は、(A)反応 性ケイ素基含有ポリオキシアルキレン系重合体、(B) 反応性ケイ素基含有飽和炭化水素系重合体、(C)分子 鎖が、実質的に1種または2種以上のアクリル酸アルキ ルエステル単量体単位および/またはメタクリル酸アル キル単量体単位からなる共重合体、(D)エポキシ樹 【0021】別の更に好ましい実施態様としては、被着 30 脂、からなる群から選択される1又は2以上を含有し、 かつ硬化前の粘度がJIS K-7117に準拠したB 8U形粘度計(回転ローターNo. 7を使用し、回転数 0.5rpmで、23℃雰囲気下)で10,000Pa **・ s 以上を示すものである。** 

> 【0026】本発明に使用される(A)または(B)成 分の反応性ケイ素基としては、特に限定されるものでは ないが、代表的なものを示すと、例えば一般式(1)で 表わされる基が挙げられる。

するものとする。またm個の $-Si(R_{2-b})(X_b)$ 〇一基におけるりについて、それらは同一であってもよ く、異なっていてもよい。mは0から19の整数を示 す。)上記Xのうちの加水分解性基は特に限定されず、 従来公知の加水分解性基であれば良い。具体的には例え ば水素原子、ハロゲン原子、アルコキシ基、アシルオキ シ基、ケトキシメート基、アミノ基、アミド基、酸アミ ド基、アミノオキシ基、メルカプト基、アルケニルオキ シ基等が挙げられる。これらの内では、加水分解性が穏 0、1、または2をそれぞれ示し、 $a+\Sigma$   $b \ge 2$  を満足 50 やかで取扱やすいという点でメトキシ基、エトキシ基、

プロポキシ基、イソプロポキシ基等のアルコキシ基が特 に好ましい。

【0027】この水酸基や加水分解性基は1個のケイ素 原子に $1 \sim 3$ 個結合することができ、 $(a + \Sigma b)$ は2 から5であるのが好ましい。水酸基や加水分解性基が反 応性ケイ素基中に2個以上存在する場合には、それらは 同一であっても良く、異なっていてもよい。

【0028】反応性ケイ素基中のケイ素原子の数は1個 でもよく2個以上でもよいが、シロキサン結合等により ケイ素原子の連結された反応性ケイ素基の場合には20 10 個程度でもよい。

【0029】なお、下記一般式(2)で表される反応性 ケイ素基が入手が容易であるため好ましい。

 $-Si(R^2_{3-6})X_6$ (2)

(式中R<sup>2</sup>、Xは前記に同じ。cは2または3を示 す。)

また、上記一般式(1)または(2)における $R^1$ 、 $R^2$ の具体例としては、例えばメチル基、エチル基等のアル キル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基、フェ ニル基等のアリール基、ベンジル基等のアラルキル基、 R'がメチル基やフェニル基等である(R'), SiO -で示されるトリオルガノシロキシ基等が挙げられる。 R¹、R¹, R¹ としてはメチル基が特に好ましい。

【0030】本発明に使用される(A)成分のポリオキ シアルキレン系重合体の主鎖構造としては、-R-〇-で示される構造を繰り返し単位とする重合体であればよ く、このとき、Rは炭素数1から20の2価の有機基で あればよい。また、繰り返し単位の全てが同一である単 独重合体であっても良く、2つ以上の種類の繰り返し単 位を含む共重合体であっても良い。さらに、主鎖中に分 30 に有するポリオキシアルキレン系重合体と、一般式 岐構造を有していても良い。Rとしては特に-CH(C\*

 $H = [Si(R_{2-b})(X_b)O]_mSi(R_{3-a})X_a$  (5)

(式中R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, a, b, mは前記に同じ。)で示 される反応性ケイ素基含有化合物とを、VIII族遷移 金属触媒の存在下で反応させる方法が好ましい。

【0035】これ以外にも、水酸基末端ポリオキシアル キレン重合体への反応性ケイ素基含有イソシアネート化 合物の添加や、イソシアネート基末端ポリオキシアルキ レン重合体と反応性ケイ素基含有アミン化合物との反応 によっても得ることができる。

【0036】末端に一般式(3)または(4)で示され る不飽和基を有するポリオキシアルキレン系重合体の製 造法としては、従来公知の方法を用いればよく、例えば 水酸基末端ポリオキシアルキレン系重合体に不飽和結合 を有する化合物を反応させて、エーテル結合、エステル 結合、ウレタン結合、カーボネート結合等により結合さ せる方法等が挙げられる。例えばエーテル結合により不 飽和基を導入する場合は、ポリオキシアルキレン重合体 の水酸基末端のメタルオキシ化により-OM(MはNa またはK等)を生成した後、一般式(6):

\*H<sub>3</sub>) CH<sub>2</sub>-が好ましい。

【0031】(A)成分のポリオキシアルキレン系重合体 の主鎖骨格は、例えば開始剤と触媒の存在下、モノエポ キシドを開環重合することによって得られる。開始剤と しては、2価アルコールや多価アルコール、水酸基を有 する各種のオリゴマー等が挙げられ、モノエポキシドの 具体例としては、エチレンオキサイド、プロピレンオキ サイド等が挙げられる。

8

【0032】触媒としてはKOH、NaOH等のアルカ リ触媒、酸性触媒、アルミノポルフィリン金属錯体やシ アン化コバルト亜鉛ーグライム錯体触媒等の複合金属シ アン化物錯体触媒等の既に公知のものが用いられる。 【0033】この他、ポリオキシアルキレン系重合体の 主鎖骨格は、水酸基末端ポリオキシアルキレン重合体を 塩基性化合物、例えばKOH、NaOH、KOCH,、 NaOCH<sub>3</sub>等の存在下、2官能以上のハロゲン化アル キル、例えばCH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>、CH<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>等による鎖延長等 によっても得ることができる。また、2官能や3官能の イソシアネート化合物によって水酸基末端ポリオキシア 20 ルキレン重合体を鎖延長する方法等も挙げられる。

【〇〇34】反応性ケイ素基をポリオキシアルキレン重 合体中に導入する方法としては、特に限定されず、種々 の方法を用いることができる。特に、1分子中に一般式 (3):

$$H_2 C = C H - R^4 - O - (3)$$

または一般式(4):

$$H_2C = C(R^3) - R^4 - O - (4)$$

(式中R³は炭素数10以下の炭化水素基、R⁴は炭素数 1から20の2価の有機基)で示される不飽和基を末端

(5):

$$(R^2, ...) X_2$$
 (5)

 $H_2C=CH-R^4-X^2$ (6)

または一般式(7):

$$HC = C (R^3) - R^4 - X^2$$
 (7)

(式中R³, R¹は前記に同じ。X¹はハロゲン原子)で 示される不飽和基含有ハロゲン化合物を反応させる方法 が挙げられる。

【0037】一般式(6)または(7)で示される不飽 和基含有化合物の具体例としては、H2C=CH-CH2 -C1、H2C=C(CH3)-CH2-C1等が挙げら れる。

【0038】VIII族遷移金属触媒の具体例として は、H<sub>2</sub>PtC1<sub>5</sub>・6H<sub>2</sub>O、白金ービニルシロキサン 錯体、白金ーオレフィン錯体等を挙げることができる。 【0039】この様な製造法は、例えば、特許公報第1 247613号、特公平3-31726号、₩03-1 5536号、特開平3-72527号の各明細書等に記 載されている。

【0040】ポリオキシアルキレン系重合体の分子量に

は特に制限はないが、GPCにおけるポリスチレン換算 での数平均分子量が5,000~50,000であるこ とが好ましく、10,000~30,000以上である ことが硬化性や機械物性の点から特に好ましい。

9

【0041】また、組成物粘度を請求項1記載の程度と するには、高分子量のポリオキシアルキレン系重合体を 使用するのが有効であるが、主鎖骨格に高凝集力セグメ ントを持つポリオキシアルキレン系重合体を使用すると とも有効である。即ち、水酸基末端ポリオキシアルキレ ンを2官能や3官能のイソシアネート化合物によって鎖 10 延長した後、末端のイソシアネート基にアミノシランを 反応させた反応性ケイ素基含有ポリオキシアルキレン重 合体や、鎖延長後の末端を水酸基としイソシアネートシ ランを反応させた反応性ケイ素基含有ポリオキシアルキ レン重合体等である。

【0042】本発明の(B)成分である反応性ケイ素基 含有飽和炭化水素系重合体の骨格は、(Ⅰ)エチレン、 プロピレン、1ーブテン、イソブチレン等の様な炭素数 1~6のオレフィン系化合物を主モノマーとして重合さ せるか、(II)ブタジエン、イソプレン等の様なジエ 20 ン系化合物を単独重合させ、あるいは、上記オレフィン 系化合物とを共重合させた後、水素添加する等の方法に\*

 $H-[Si(R_{2-b})(X_b)O]_mSi(R_{3-a})X_a$  (5)

(式中、R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, a, b, mは前記に同じ。)で 表される反応性ケイ素基含有化合物をVIII族遷移金 属触媒の存在下で反応させる方法が挙げられる。

【0045】この様な製造法は、例えば、特公平4-6 9659号、特公平7-108928号、特開昭63-254149号、特開昭64-22904号、特許公報 第2539445号の各明細書等に記載されている。

【0046】また、分子鎖内部に反応性ケイ素基を有す るイソブチレン系重合体は、イソブチレンを主体とする モノマー中に反応性ケイ素基を有するビニルシラン類や アリルシラン類を添加し、共重合せしめることにより製 造される。

【0047】前記水添ポリブタジエン系重合体の場合 は、水酸基末端水添ポリブタジエン重合体の水酸基をオ キシメタル基にした後、СН, = СН - 基等の不飽和基 含有ハロゲン化合物を反応させ、一般式(5)で表され る反応性ケイ素基含有化合物を反応させる方法が挙げら 40 れる。

【0048】本発明に用いる(C)成分である、分子鎖 が実質的に 1 種または 2 種以上のアクリル酸アルキルエ ステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキル 単量体単位からなる共重合体(以下、共重合体(C)と いう)におけるアクリル酸アルキルエステル単量体単位 としては、従来公知のものが広く使用でき、例えばアク リル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル酸n-プロ ピル、アクリル酸n-ブチル、アクリル酸イソブチル、 アクリル酸tert-ブチル、アクリル酸n-ヘキシ

\*より得ることができるが、イソブチレン系重合体や水添 ポリブタジエン系重合体は、末端に官能基を導入し易 く、分子量を制御し易く、また、末端官能基の数を多く することができるので好ましい。

【0043】飽和炭化水素系重合体、好ましくはイソブ チレン系重合体または水添ポリブタジエン系重合体の数 平均分子量は5,000~50,000程度であるのが 好ましく、特に8,000~30,000程度の液状な いし流動性を有するものが取扱い易さの点から好まし 64

【0044】次に、反応性ケイ素基を飽和炭化水素系重 合体に導入する方法について説明する。分子鎖末端に反 応性ケイ素基を有するイソブチレン系重合体は、イニフ ァー法と呼ばれる重合法(イニファーと呼ばれる開始剤 と連鎖移動剤を兼用する特定の化合物を用いるカチオン 重合法)で得られた末端官能型、好ましくは、全末端官 能型イソブチレン系重合体を用いて製造することができ る。例えば、この重合体の脱ハロゲン化水素反応や特開 昭63-105005号公報に記載されている様な重合 体への不飽和基導入反応等により末端に不飽和基を有す るポリイソブチレンを得た後、一般式(5):

ル、アクリル酸2-エチルヘキシル、アクリル酸デシ ル、アクリル酸ウンデシル、アクリル酸ラウリル、アク リル酸トリデシル、アクリル酸ミリスチル、アクリル酸 セチル、アクリル酸ステアリル、アクリル酸ベヘニル、 アクリル酸ビフェニル等を挙げることができる。またメ タクリル酸エステル単量体単位としては、従来公知のも のが広く使用でき、例えばメタクリル酸メチル、メタク リル酸エチル、メタクリル酸n-プロピル、メタクリル 酸n-ブチル、メタクリル酸イソブチル、メタクリル酸 tert-ブチル、メタクリル酸n-ヘキシル、メタク リル酸2-エチルヘキシル、メタクリル酸デシル、メタ クリル酸ウンデシル、メタクリル酸ラウリル、メタクリ ル酸トリデシル、メタクリル酸ミリスチル、メタクリル 酸セチル、メタクリル酸ステアリル、メタクリル酸べへ ニル、メタクリル酸ビフェニル等を挙げることができ る。

【0049】共重合体(C)の分子鎖は、実質的に1種 または2種以上のアクリル酸アルキルエステル単量体単 位および/またはメタクリル酸アルキル単量体単位から 成るが、ととでいう実質的に上記の単量体単位からなる とは、共重合体(C)中に存在するアクリル酸アルキル エステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキ ル単量体単位の割合が50%をこえることを意味し、好 ましくは70%以上である。

【0050】また、これらの単量体の組み合わせの中で は、相溶性、安定性の点から、分子鎖が実質的に(a) **炭素数1~8のアルキル基を有するアクリル酸アルキル** 

エステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキ ルエステル単量体単位と(b)炭素数10以上のアルキ ル基を有するアクリル酸アルキルエステル単量体単位お よび/またはメタクリル酸アルキルエステル単量体単位 からなる共重合体(以下共重合体(C)-aという)が 好ましい。

11

【 0 0 5 1 】 単量体単位 ( a ) である炭素数 1 ~ 8 のア ルキル基を有するアクリル酸アルキルエステル単量体単一 位および/またはメタクリル酸アルキルエステル単位 は、一般式(8):

 $CH_2 = C (R^5) COOR^6$  (8)

(式中R'は水素原子またはメチル基、R'は炭素数1から 8のアルキル基を示す)で表される。

【0052】一般式(8)のR°としては、例えばメチ ル基、エチル基等を挙げることができる。なお一般式 (8)で示されるモノマーは1種類でもよく、2種以上 混合してもよい。

【0053】また、単量体単位(b)である炭素数10 以上のアルキル基を有するアクリル酸アルキルエステル 単量体単位および/またはメタクリル酸アルキルエステ 20 ル単位は、一般式(9):

 $CH_2 = C(R^5)COOR^7$  (9)

(式中R'は前記に同じ。R'は炭素数10以上のアルキ ル基を示す)で表わされる。

【 0 0 5 4 】前記―般式 ( 9 ) の R'としては、例えば ラウリル基、ステアリル基等の長鎖アルキル基が挙げら れる。なお一般式(9)で示されるモノマーは1種類で もよく、2種以上混合してもよい。

【OO55】共重合体(C)にはアクリル酸アルキルエ ステル単量体単位および/またはメタクリル酸アルキル 30 性ケイ素基を含有するアゾビスニトリル化合物やジスル 単量体単位の外に、これらと共重合性を有する単量体単 位が含有されていてもよい。

【0056】共重合体(C)成分の分子量には特に制限 はないが、GPCにおけるポリスチレン換算での数平均 分子量が500~50,000であるものが好ましく、 1,000~10,000のものが取り扱い易さの点で 更に好ましい。

【0057】共重合体(C)は、通常のビニル重合の方 法によって得ることができる。例えば、ラジカル反応に米 \*よる溶液重合法や塊重合法等によって重合させることで 得ることができるが、特にこれらの方法に限定されるも のではない。反応は、通常前記単量体およびラジカル開 始剤や連鎖移動剤、溶剤等を加えて50~150℃で反 応させることにより行われる。

【0058】前記ラジカル開始剤の例としては、アゾビ スイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキサイド等、 連鎖移動剤の例としては、n-ドデシルメルカプタン、 tードデシルメルカプタン、ラウリルメルカプタン等の 10 メルカプタン類や含ハロゲン化合物等が挙げられる。溶 剤としては、例えばエーテル類、炭化水素類、エステル 類のごとき非反応性の溶剤を使用するのが好ましい。 【0059】共重合体(C)は、最終接着強度の点か ら、シロキサン結合を形成することによって架橋しうる ケイ素含有基(以下、反応性ケイ素基という)を有して

【0060】共重合体(C)に反応性ケイ素基を導入す る方法には種々の方法があるが、例えば、(I)重合性 不飽和結合と反応性ケイ素基を有する化合物を、単量体 (a)および(b)とともに共重合させる方法、(I

I)重合性不飽和結合と反応性官能基(以下Y基とい

いるととが好ましい。

う)を有する化合物(例えばアクリル酸)を単量体 (a) および(b) とともに共重合させ、そののち生成 した共重合体を反応性ケイ素基およびY基と反応しうる 官能基(以下Y)基という)を有する化合物(たとえば イソシアネート基と-Si(OCH,),基を有する化合 物)と反応させる方法、(III)連鎖移動剤として反 応性ケイ素基を含有するメルカプタンの存在下、単量体 (a)および(b)を共重合させる方法、(IV)反応 フィド化合物を開始剤として単量体(a)および(b) を共重合させる方法、(V)リビングラジカル重合法に よって単量体(a)および(b)を重合させ、分子末端 に反応性ケイ素基を導入する方法、等が挙げられるが、 特にこれらに限定されるものではない。また、(I)~ (V)の方法を各々任意に組み合わせることも可能であ る。

【0061】(Ⅰ)記載の重合性不飽和結合と反応性ケ イ素基を有する化合物は、一般式(10):

 $CH_2 = C(R^5) COOR^8 - [Si(R^1_{2-b})(X_b)O]_m Si(R^2_{3-a}) X_a$ 

(10)

(式中R'は前記に同じ。R'は炭素数1~6の2価のア ルキレン基を示す。R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, a, b, mは前記と※

(式中R<sup>5</sup>, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, X, a, b, mは前記と同 じ。)で表される。

【0062】前記—般式(10)のR°としては、例えば メチレン基、エチレン基、プロピレン基等を挙げること ができる。なお一般式(10)または(11)で表される モノマーは1種類でもよく、2種以上用いてもよい。

※同じ。)

または一般式(11):

 $CH_2 = C(R^5) - [Si(R^1_{2-b})(X_b)O]_mSi(R^2_{3-a})X_a$  (11)

【0063】一般式(10)または(11)で表され る、重合性不飽和結合と反応性ケイ素基を有する化合物 としては、例えば、ケーメタクリロキシプロピルトリメ トキシシラン、ァーメタクリロキシプロピルメチルジメ トキシシラン、ケーメタクリロキシプロピルトリエトキ 50 シシラン等のアーメタクリロキシプロピルアルキルポリ

アルコキシシラン、ィーアクリロキシプロピルトリメト キシシラン、アーアクリロキシプロピルメチルジメトキ シシラン、アーアクリロキシプロピルトリエトキシシラ ン等のケーアクリロキシプロピルアルキルポリアルコキ シシラン、ビニルトリメトキシシラン、ビニルメチルジ メトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン等のビニル アルキルポリアルコキシシラン等を挙げることができ る。

13

【0064】共重合体(C)に含有される反応性ケイ素 基の数は、特に限定されるものではないが、接着力への 10 効果、コストの点から、共重合体(C)一分子中に平均 0. 1個以上2. 0個以下、さらに好ましくは0. 5個 以上1.5個以下がよい。

【0065】この様な製造法は、例えば、特開昭59-122541号、特開昭63-112642号の各明細 書等に記載されている。

【0066】本発明の組成物における共重合体(C)の 使用量は、(A)成分および/または(B)成分100 重量部に対して10~200重量部の範囲が好ましく、 更に好ましくは20~160重量部の範囲であり、通 常、目的とする用途、性能に応じて選択される。

【OO67】本発明の(D)成分であるエポキシ樹脂と しては、従来公知のものを広く使用でき、例えばビスフ ェノールA型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキ シ樹脂、ビスフェノールA D型エポキシ樹脂、ビスフェ ノールS型エポキシ樹脂やこれらを水添したエポキシ樹 脂、グリシジルエステル型エポキシ樹脂、グリシジルア ミン型エポキシ樹脂、脂環式エポキシ樹脂、ノボラック 型エポキシ樹脂、ウレタンプレポリマーの末端をエポキ シ化したウレタン変性エポキシ樹脂、フッ素化エポキシ 30 樹脂、ポリブタジエンあるいはNBRを含有するゴム変 性エポキシ樹脂、テトラブロモビスフェノールAのグリ シジルエーテル等の難燃型エポキシ樹脂等、が挙げられ る。

【0068】(D)成分の使用量は、(A)、(B)、 および/または(C)成分100重量部に対して1~3 00重量部の範囲が好ましく、更に好ましくは5~20 0 重量部の範囲であり、通常、目的とする用途、性能に 応じて選択される。

【0069】上記の組成で粘度を10,000Pa·s 40 (O. 5 r p m / 2 3 °C) 以上に調整することで、被着 体接着において、オープンタイムを取ることなく塗布後 仮止め無しで貼り合わせることが可能となる。また、本 接着剤組成物を用いることにより、無機質材料や金属、 プラスチックといった被着体に対し、ノンプライマーで の良好な接着性を得ることが可能となる。

【0070】組成物の粘度が10,000Pa・s (O. 5 r p m / 2 3 °C) より低い場合、貼り合わせた 被着体は仮止めしなければずれ落ちてしまう。また、

着体や下地との接着性低下や、接着剤の発泡に伴う接着 性低下、柔軟性低下に伴う長期の接着耐久性低下、低温 時の硬化性低下等が起とり、問題となる。

14

【0071】本発明の硬化性樹脂組成物は、必要に応じ てシランカップリング剤や硬化触媒、エポキシ樹脂硬化 剤、充填材、チキソ性付与剤、可塑剤、着色剤、安定剤 等を添加することができる。

【0072】シランカップリング剤の具体例としては、 γ-アミノプロピルトリメトキシシラン、γ-アミノプ ロビルトリエトキシシラン、ィーアミノブロピルメチル ジメトキシシラン、ケーアミノプロピルメチルジエトキ シシラン、ャー(2-アミノエチル)アミノプロピルト リメトキシシラン、ァー(2-アミノエチル)アミノプ ロピルメチルジメトキシシラン、 ~- (2-アミノエチ ル) アミノプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma-(2-r)$ ミノエチル)アミノプロピルメチルジエトキシシラン、  $\gamma$ -ウレイドプロピルトリメトキシシラン、N-フェニ ルーケーアミノプロピルトリメトキシシラン、N -ベン ジルーγーアミノプロピルトリメトキシシラン、Nービ 20 ニルベンジルーィーアミノプロピルトリエトキシシラン 等のアミノ基含有シラン類;ィーメルカプトプロピルト リメトキシシラン、ィーメルカプトプロピルトリエトキ シシラン、ィーメルカプトプロピルメチルジメトキシシ 等のメルカプト基含有シラン類;ャーグリシドキシプロ ピルトリメトキシシラン、ャーグリシドキシプロピルト リエトキシシラン、ァーグリシドキシプロピルメチルジ メトキシシラン、β-(3,4-エポキシシクロヘキシ  $\nu$  ル)エチルトリメトキシシラン、 $\beta$  - (3, 4 - エポキ シシクロヘキシル)エチルトリエトキシシラン等のエポ キシ基含有シラン類;β-カルボキシエチルトリエトキ シシラン、β-カルボキシエチルフェニルビス(2-メ トキシエトキシ)シラン、N − β − (カルボキシメチ ル) アミノエチルーγ-アミノプロピルトリメトキシシ ラン等のカルボキシシラン類;ビニルトリメトキシシラ ン、ビニルトリエトキシシラン、アーメタクリロイルオ キシプロピルメチルジメトキシシラン、ァーアクロイル オキシプロピルメチルトリエトキシシラン等のビニル型 不飽和基含有シラン類;γークロロプロビルトリメトキ シシラン等のハロゲン含有シラン類;トリス(トリメト・ キシシリル)イソシアヌレート等のイソシアヌレートシ ラン類;ャーイソシアネートプロピルトリメトキシシラ ン、ァーイソシアネートプロピルトリエトキシシラン、 γ-イソシアネートプロピルメチルジエトキシシラン、 γ-イソシアネートプロピルメチルジメトキシシラン等 のイソシアネート基含有シラン類等を挙げることができ る。また、これらを変性した誘導体である、アミノ変性 シリルポリマー、シリル化アミノポリマー、不飽和アミ ノシラン錯体、ブロックイソシアネートシラン、フェニ (A)、(B)、(C)以外の重合体を用いた場合、被 50 ルアミノ長鎖アルキルシラン、アミノシリル化シリコー

(9)

ン、シリル化ポリエステル等もシランカップリング剤と して用いることができる。

【0073】本発明に用いるシランカップリング剤は、 (A)、(B)、および/または(C)成分100重量 部に対し、1~20重量部の範囲で使用され、2~15 部の範囲で使用するのが特に好ましい。1重量部より少 ない又は20重量部より多いと、接着性が低下する傾向 にある。

【0074】上記シランカップリング剤は1種類のみで 使用しても良いし、2種類以上混合使用しても良い。

【0075】特に接着性の点より、アミノシランやその 反応物、エポキシシラン、イソシアネートシランが好ま しい。

【0076】硬化触媒の具体例としては、従来公知のも のを広く使用することができる。その具体例としては、 テトラブチルチタネート、テトラプロピルチタネート等 のチタン酸エステル類;ジブチルスズジラウレート、ジ ブチルスズマレエート、ジブチルスズジアセテート、オ クチル酸スズ、ナフテン酸スズ、ジブチルスズオキサイ ドとフタル酸エステルとの反応物、ジブチルスズビスア 20 セチルアセトナート等の有機スズ化合物類;アルミニウ ムトリスアセチルアセトナート、アルミニウムトリスエー チルアセトアセテート、ジイソプロポキシアルミニウム エチルアセトアセテート等の有機アルミニウム化合物 類:ジルコニウムテトラアセチルアセトナート、チタン テトラアセチルアセトナート等のキレート化合物類;オ クチル酸鉛;ブチルアミン、オクチルアミン、ジブチル アミン、ラウリルアミン、モノエタノールアミン、ジエ タノールアミン、トリアタノールアミン、ジエチレント リアミン、トリエチレンテトラミン、オレイルアミン、 30 ケイ素等の無機充填材や、パルプ、木綿チップ等の木質 シクロヘキシルアミン、ベンジルアミン、ジエチルアミ ノプロピルアミン、キシリレンジアミン、トリエチレン ジアミン、グアニジン、ジフェニルグアニジン、2, 4,6-トリス(ジメチルアミノメチル)フェノール、 モルホリン、N-メチルモルホリン、2-エチル-4-メチルイミダゾール、1,8-ジアザビシクロ(5, 4,0)ウンデセンー7(DBU)等のアミン化合物、 あるいはとれらアミン化合物のカルボン酸等との塩:酸 性リン酸エステル:酸性リン酸エステルとアミンの反応 物;飽和若しくは不飽和の多価カルボン酸又はその酸無 40 水物:過剰のポリアミンと多塩基酸とから得られる低分 子量ポリアミド樹脂;過剰のポリアミンとエポキシ化合 物との反応生成物;ィーアミノプロピルトリメトキシシ ラン、N-(β-アミノエチル)アミノプロピルメチル ジメトキシシラン等のアミノ基を有するシランカップリ ング剤;等のシラノール縮合触媒、更には他の酸性触 媒、塩基性触媒等の公知のシラノール縮合触媒等が挙げ られる。

【0077】これらの触媒は単独で使用してもよく、2 種類以上併用してもよい。硬化触媒の使用量は、

(A)、(B)、および/または(C)成分100重量 部に対し、0.  $1 \sim 15$ 重量部程度が好ましく、 $1 \sim 1$ ○重量部程度が更に好ましい。○. 1 重量部より少ない と、硬化性が低下する傾向にあり、15重量部より多い と、接着性が低下する傾向にある。

【0078】尚、硬化速度や貯蔵安定性の点より、4価 のスズ触媒が好ましい。

【0079】エポキシ樹脂硬化剤としては、例えば脂肪 族アミンや脂環族アミン、芳香族アミン、ポリアミノア 10 ミド、イミダゾール、ジシアンジアミド、エポキシ変性 アミン、マンニッヒ変性アミン、マイケル付加変性アミ ン、ケチミン、アルジミン、酸無水物、アルコール類、 フェノール類等が挙げられる。

【0080】これらの硬化剤は、単独で用いてもよく、 2種以上併用してもよい。エポキシ硬化剤の使用量は、

(D)成分100重量部に対し、5~100重量部程度 が好ましく、10~90重量部程度が更に好ましい。5 重量部より少ないと、硬化性が低下する傾向にあり、1 00重量部より多いと、接着性が低下する傾向にある。

【0081】また、1液化が可能な点で、ケチミンやア ルジミンが特に好ましい。

【0082】充填材の具体例としては、例えば、炭酸カ ルシウム、炭酸マグネシウム、酸化チタン、カーボンブ ラック、溶融シリカ、沈降性シリカ、けいそう土、白 土、カオリン、クレー、タルク、木粉、クルミ殻粉、も み殼粉、無水ケイ酸、石英粉末、アルミニウム粉末、亜 鉛粉末、アスベスト、ガラス繊維、炭素繊維、ガラスビ ーズ、アルミナ、ガラスバルーン、シラスバルーン、シ リカバルーン酸化カルシウム、酸化マグネシウム、酸化 充填材、粉末ゴム、再生ゴム、熱可塑性あるいは熱硬化 性樹脂の微粉末、ポリエチレン等の中空体等が有機充填 材として挙げられる。

【0083】とれらの充填材は、単独で用いてもよく、 2種以上併用してもよい。

【0084】充填材は、使用量を増やせば粘度は増加す るものの、作業性も低下してしまうことから、使用量は (A)、(B)、および/または(C)成分100重量 部に対し、100~500重量部程度が好ましく、12 〇~400重量部程度が更に好ましい。

【0085】尚、品質、コストの点より、炭酸カルシウ ムが特に好ましい。

【0086】更に、組成物を目的とする粘度に調整する 為には、粒子径が0.1μm以下の充填材を、(A)お よび/または(B)および/または(C)成分100重 量部に対し、100~300重量部程度使用することが 好ましく、120~250重量部程度が更に好ましい。 100重量部より少ないと、被着体を接着した後にずれ が生じる傾向にあり、300重量部より多いと、粘度が 50 高くなりすぎ、作業性が低下する傾向にある。

10

【0087】チキソ性付与剤としては、例えば、水添ヒ マシ油、有機アミドワックス、有機ベントナイト、ステ アリン酸カルシウム等が挙げられる。これらの揺変剤 は、単独で用いてもよく、2種以上併用してもよい。揺 変性の点から、(A)および/または(B)および/ま たは(C)成分100重量部に対して0.1~50重量 部程度添加するのが好ましく、5~30重量部程度が更 に好ましい。O. 1重量部より少ないと、チキソ性が低 下する傾向にあり、50重量部より多いと、コストのか かる傾向にある。

17

【0088】可塑剤の例としては、ジオクチルフタレー ト、ジブチルフタレート、ブチルベンジルフタレート等 のフタル酸エステル類;アジピン酸ジオクチル、コハク 酸イソデシル、セバシン酸ジブチル等の脂肪族二塩基酸 エステル類:ジエチレングリコールジベンゾエート、ペ ンタエリスリトールエステル等のグリコールエステル 類;オレイン酸ブチル、アセチルリシノール酸メチル等 の脂肪族エステル類:リン酸トリクレジル、リン酸トリ オクチル、リン酸オクチルジフェニル等のリン酸エステ ル類、エポキシ化大豆油、エポキシ化アマニ油、エポキ 20 システアリン酸ベンジル等のエポキシ可塑剤類;2塩基 酸と2個アルコールとのポリエステル類等のポリエステ ル系可塑剤;ポリプロピレングリコールやその誘導体等 のポリエーテル類;ボリーα-メチルスチレン、ポリス チレン等のポリスチレン類;ポリブタジエン、ブタジエ ンーアクリロニトリル共重合体、ポリクロロプレン、ポ リイソプレン、ポリブテン、塩素化パラフィン類等が挙 げられるが、ポリエーテル類等の高分子可塑剤が粘度や 接着性の点から好ましい。

混合物の形で任意に使用できる。

【0090】可塑剤の使用量は、(A)、(B)、およ び/または(C)成分100重量部に対し、20~30 ○重量部の範囲であることが好ましく、30~20重量 部の範囲が特に好ましい。20重量部より少ないと、組 成物が硬くなる等作業性の点で不都合な場合があり、3 00重量部より多いと、硬化物から染み出しが起こる等 汚染性の点で不都合な場合がある。

【 0 0 9 1 】 ポリエーテル系可塑剤の平均分子量は3, 000以上が好ましく、5,000以上であることが更 40 に好ましい。末端水酸基が封鎖されていることが特に好 ましい。

#### [0092]

【実施例】本発明をより一層明らかにする為に、以下具 体的な実施例を揚げて説明するが、本発明はこれらに限 定されるものではない。

## 合成例1

アリルエーテル基を分子末端に導入した平均分子量8. 000のポリオキシブロピレン800gを攪拌機付耐圧 反応容器に入れ、メチルジメトキシシラン1.1[eq/ 50 留去し、さらに3-クロロ-1-プロペンを添加して末

ビニル基〕を加えた。次いで塩化白金酸触媒(塩化白金 酸六水和物) 1×10<sup>-1</sup> [eq/ビニル基] を加えた後、 90℃で2時間反応させ、ポリマーを得た(ポリマー A)。本ポリマーの末端官能化率は、1H-NMRより 82%であることを確認した。

### 合成例2

数平均分子量約5,200のポリオキシプロピレングリ コール800g、イソホロンジイソシアネート50.2 gを攪拌機付耐圧反応容器に入れて混合した後、錫触媒 (ジブチル錫ジラウレートの10%DOP溶液)0.8 gを添加した。80℃で4時間攪拌後、イソシアネート 基の滴定を行ったところ、0.579%であった。これ より求めた分子量は約15,000である。60℃まで 冷却した後、ャーアミノプロピルトリメトキシシラン 1. 0 [eq/NCO基]を加えて約30分の攪拌し、I RよりNCO基の消失したボリマー(ボリマーB)を確 認した。

#### 合成例3

アリル末端エーテル基を分子末端に導入した平均分子量 11,000のポリイソブチレン400gと、炭化水素 系可塑剤であるプロセスオイル(出光興産(株)製、ダ イアナプロセスPS-32)120gを混合し、約75  $\mathbb{C}$ まで昇温した後、メチルジメトキシシラン 1.5 [ eq /ビニル基]、白金(ビニルシロキサン)錯体1×10 -1 [eq/ビニル基]を添加し、20時間反応させ、ポリ マーを得た(ポリマーC)。本ポリマーの末端官能化率 は、<sup>1</sup>H-NMRより80%であることを確認した。 合成例4

110℃に加熱したトルエン43g中にアクリル酸ブチ 【0089】これらの可塑剤は単独または2種類以上の 30 ル6.0g、メタクリル酸メチル66g、メタクリル酸 ステアリル 1 3 g、γ-メタクリロキシプロピルメチル ジメトキシシラン5. 4g、ィーメルカプトプロピルメ - チルジメトキシシラン7. 0gおよびトルエン23g混 合物に重合開始剤としてアゾビスイソブチロニトリル 2.6gを溶かした溶液を4時間かけて滴下した後、2 時間後重合を行い、固形分濃度60%で、GPC(ポリ スチレン換算)による数平均分子量(Mn)が2,20 ○の共重合体を得た。合成例1で得られたポリマーAと この共重合体とを固形分比(重量比)60/40でブレ ンドし、エバポレーターを用い、減圧下、110℃加熱 条件で脱揮を行い、固形分濃度99%以上の透明で粘稠 な液体を得た(ポリマーD)。

#### 合成例5

ポリプロピレングリコールを開始剤とし亜鉛ヘキサシア ノコバルテートグライム錯体触媒にてプロピレンオキサ イドの重合を行い、平均分子量10、000のポリオキ シプロビレングリコールを得た。続いてとの水酸基末端 ポリエーテルオリゴマーの水酸基に対して1.2倍当量 のNaOMeのメタノール溶液を添加してメタノールを

端の水酸基をアリル基に変換し、可塑剤を得た(可塑剤 A) 。

19

実施例1~7および比較例1~5

表1に示す組成で実施例1~7および比較例1~5の1 液形硬化性組成物を作製した。

実施例8~10および比較例6~8

表2に示す組成で実施例8~10および比較例6~8の 2液形硬化性組成物を作製した。

比較例9、10

比較例9として合成ゴム系溶剤形接着剤G-600(セ 10 を23℃で観察した。 メダイン(株)製)を、比較例10として酢酸ビニルエ マルション系接着剤605(セメダイン(株)製)を用 しょた。

(物性評価)評価は下に示す項目について実施した。 粘度測定JIS K-7117に準拠したB8U形粘度 計で、No. 7のローターを使用し、O. 5 rpm、2 \* \*3°Cでの粘度を測定した。

#### 耐ズレ性

3×935×2450mmのメラミン化粧板へ接着剤を ヘラで塗布し、直ぐにモルタル下地材に貼り付けた。貼 り合わせ直後からのメラミン化粧板のズレの有無を23 °Cで観察した。

【0093】9. 5×910×910mmの石膏ボード へ接着剤をヘラで塗布し、直ぐにモルタル下地材に貼り 付けた。貼り合わせ直後からの石膏ボードのズレの有無

#### 臭気

接着剤組成物をボードへ塗布し、下地へ貼り付けるまで の臭気の有無を調べた。

【0094】評価結果を表1~3に示す。

[0095]

【表1】

	<u>,,,</u>				実施例	······································			******		比較例	<del></del>	
		1	2	3	4	5	6	7	1	2	3	4	5
ポリムーV <sub>1)</sub>		100			100	100	100		100	100		100	
ポリマーB z)	<u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>		100										
ポリスーDs)				100				100			100		100
エポキシ樹脂	エピコート8284						30	30			- <del> </del>	30	30
炭酸カルシウム	白鼬華CCR <sup>5)</sup>	180	180	180	180	160	170	170	150	150	150	145	145
酸化チタン	タイペークR8206)	20	20	20	. 20	20			20	20	20		<u> </u>
	DIDP")	55	5 5	5 5					5 5		5 5		
可塑剤	PPG300000				5 5					5.5			
	可塑架A®					5.5							
チキソ性付与剤	デイスパロン650010	15	15	15	16	15	2	2	2	2	2	2	2
<del></del>	A-1120111	3	3	3	3	3			3	Э	3		
シランカップリング剤	A-171 <sup>12)</sup>	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
	A-187 <sup>131</sup>		•				3	3				8	3
	チヌピン32714)	1	1	I	1	1	1	1	1	1	1	1	1
安定剂	サノールLS-77016	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	イルガノックス245151	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
有機關系統合触媒	U-220111	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
エポキシ硬化剤	エピキュアH-3018)						15	15				15	1.5
一官能エポキシ化合物	エポライトM123019)						1	1				1	1
粘度評価	D. 5rpp粘度(Pa·s)	19, 400	24, 500	22, 400	21, 500	17, 800	15, 900	17, 800	6, 720	7, 020	6, 460	7, 590	8, 010
ズレ性評価	メラミン板のズレ	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	有り	有り	有り	有り	有り
AV EST EL	石膏ポードのズレ	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	有り	有り	有り	有り	有り
作業環境評価	<b>臭気の有無</b>	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し	無し

1) 合成例1で合成、2) 合成例2で合成、3) 合成例3で合成、4) 油化シェルエポキシ株製、5) 白石工業(模製、6) 石原産業機製、7) 協和発酵工業(機製、8) 武 田薬品工業鉄製、9)合成例5で合成、10)楠本化成㈱製、11)N-β-(アミノエチル) ァーアミノブロビルトリメトキシシラン 日本ユニカー㈱製、12)ビニル トリメトキシシラン 日本ユニカー佛製、13)ァーグリシドキシプロビルトリメトキシシラン 日本ユニカー佛製、14)日本チバガイギー開製、15)三共佛製、16 日本チバガイギー開製、17)日東化成開製、18)油化シェルエポキシ開製、19)共栄社化学開製、20)東京化成開製

[0096]

71	
ムユ	

•	•			実施例			比較例	
			8	9	10	6	7	8
	ポリマーA 1)		100			100		
	来 i ムー C s)				130			130
	ポリマーD a)			100			100	
	27 M 44	DIDP4	60	60		60	60	
	可塑剤	ダイアナプロセスPS-325			60			60
+	厚質炭酸カルシウム	EDS-D10A60	170	170	180	150	150	150
主剤	重質炭酸カルシウム	ソフトン32007	100	100 -	100	100	100	100
H	チキソ性付与剤	デイスパロン3058)	2	2	25	2	2	2
		イルガノックス10109)	1	1	1	i	1	1
	安定剤	スミソープ400101	1	1	1	1	1	1
		サノールLS 7 6 5 1 1)	1	1	1	1	1	1
	シランカップリング剤	A-1310 <sup>12)</sup>	6	6	6	6	6	6
		A-187 <sup>13)</sup>	3	3	3	3	3	3
	可塑剤	ダイアナプロセスPS-32	14	14	14	14	14	14
78	有機錫系縮合触媒	SCAT-2714)	2	2	2	2	2	2
硬化	重質炭散カルシウム	ソフトン3200	18	18	18	18	18	18
1C 部	カラー	カーボンプラック#3015)	2. 5	2. 5	2. 5	2. 5	2. 5	2. 5
Mā	硬化助剤	ゼオライト4A	6	6	6	6	6	6
		水	_	_	4	_		4
	粘度評価	D. 5rpn粘度(Pa・s)	10,400	10,700	26, 400	7, 580	8.720	4, 290
	耐ズレ性評価	メラミン板のズレ	無し	無し	無し	有り	有り	有り
	100 マスタン (大型工作)	石膏ボードのズレ	無し	無し	無し	有り	有り	有り
	作業環境評価	臭気	無し	無し	無し	無し	無し	無し

<sup>1)</sup> 合成例1で合成、2) 合成例2で合成、3) 合成例3で合成、4)協和発酵工業保製、5) 出光與産锅製、6) 白石工業開製、7) 白石カルシウム保製、8) 楠本化成閑製、9) 日本チバガイギー閑製、10) 住友化学工業保製、11) 三共保製、12) ァーイソシアネートプロビルトリエトキシシラン 日本ユニカー開製、13) 日本ユニカー解製、14) 三共有機合成㈱製、15) 三菱化学㈱製、

## [0097]

## \* \*【表3】

		H	較例
		9	10
		合成ゴム系溶剤形接着剤G-600	酢酸ビニルエマルション系接着剤605
粘度評価	0.5rpm粘度(Pa·s)		_
耐ズレ性評価	メラミン板のズレ	有り	有り
	石膏ボードのズレ	有り	有り
作業環境評価	戾臭	有り	無し

実施例1~10の組成物の粘度は全て0.5 rpmで10,000Pa・s以上であり、メラミン化粧板、石膏ボードを用いた耐ズレ性評価において、ズレは全く観察されなかった。一方、比較例1~8は全て10,000Pa・s未満であり、全てズレが観察された。接着剤の塗布、貼り合わせ作業中の臭気については、実施例1~10および比較例1~8、10とも問題ないレベルであったが、比較例9のみ強い臭気があり作業環境は悪かっ※

## ※た。

## [0098]

【発明の効果】特定の組成でかつ特定の粘度を有する硬化性樹脂組成物を用いることにより、オープンタイム無しで塗布後仮止めすることなく被着体を接着することが可能となる。また、本組成物を用いた場合、ノンプライマーでも無機質材料や金属、プラスチック等を十分に接着させることができる。

### フロントページの続き

(51)Int.Cl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	テーマコート' (参考)
CO9J 133/06		C O 9 J 133/06	
163/00		163/00	
1.71/02		171/02	
183/04		183/04	
E 0 4 F 13/08	1 0 1	E O 4 F 13/08 1 0	1 K

Fターム(参考) 2E110 AA42 AB01 AB22 AB23 BA12

CA04 CA08 DA12 DC21 GA29W

GA29Z GA33W GA34W GA44Z

GB01W GB13W GB16W GB16Y

GB17Y GB23W GB23Y GB24Y

GB28W GB28Y GB32W GB42W

GB62W GB62Y

4J005 AA02 BD08

4J036 AC08 AD08 AD09 AD21 AF06

AH00 AK03 AK19 DC03 DC04

DC09 DC10 DC22 DC31 DC40

DC46 DC48 DD07 FA02 FA03

FA05 GA11 GA12 GA13 GA15

GA17 JA06 JA08

4J040 CA032 DA002 DF022 DJ032

EC002 EE031 GA31 HD32

KA14 KA16 KA31 KA42 NA12

4J100 AA02P AA02Q AA03P AA03Q

AA04P AA04Q AA06P AA06Q

AS02P AS03P BA76H BA77H

BA78H BA80H BA85H CA01

CA04 CA27 CA31 GC04 HA35

HA61 HC79 JA03